

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

31. 3. 2004

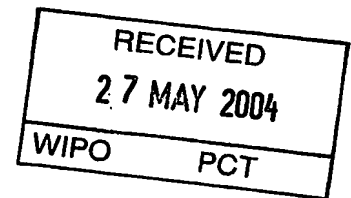
別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application: 2 0 0 3 年 4 月 1 日

出 願 番 号
Application Number: 特 願 2 0 0 3 - 0 9 8 6 1 2
[ST. 10/C]: [J P 2 0 0 3 - 0 9 8 6 1 2]

出 願 人
Applicant(s): 日 立 マ ク セ ル 株 式 会 社



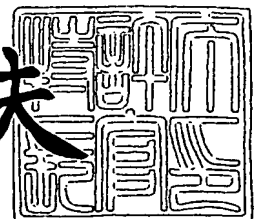
BEST AVAILABLE COPY

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2 0 0 4 年 5 月 1 3 日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今 井 康 夫



【書類名】 特許願

【整理番号】 P309300401

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 C01G 15/00

【発明者】

 【住所又は居所】 大阪府茨木市丑寅 1 丁目 1 番 8 8 号 日立マクセル株式会社内

 【氏名】 澤木 裕子

【発明者】

 【住所又は居所】 大阪府茨木市丑寅 1 丁目 1 番 8 8 号 日立マクセル株式会社内

 【氏名】 岸本 幹雄

【特許出願人】

 【識別番号】 000005810

 【氏名又は名称】 日立マクセル株式会社

【代理人】

 【識別番号】 100077920

 【弁理士】

 【氏名又は名称】 折寄 武士

 【電話番号】 06-6312-4738

【手数料の表示】

 【予納台帳番号】 058469

 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

 【物件名】 明細書 1

 【物件名】 図面 1

 【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とその製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 平均粒子径が 5 nm 以上 100 nm 以下であり、スズおよび亜鉛が含有されていることを特徴とするスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子。

【請求項 2】 スズおよび亜鉛の含有量が、インジウムに対して、それぞれ 3～20 mol % および 10～200 mol % である、請求項 1 記載のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子。

【請求項 3】 あらかじめスズ塩を溶解したアルカリ水溶液に亜鉛化合物を加え、このアルカリ水溶液にインジウム塩の水溶液を添加し、得られたスズ、インジウムおよび亜鉛を含有する水酸化物あるいは水和物を、水の存在下で 110～300℃の温度範囲で加熱処理し、ろ過、乾燥後、さらに空气中 300～1000℃の温度範囲で加熱処理することを特徴とするスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の製造方法。

【請求項 4】 あらかじめスズ塩を溶解したアルカリ水溶液に亜鉛化合物を加え、そのアルカリ水溶液にインジウム塩の水溶液を添加してスズ、インジウムおよび亜鉛を含有する水酸化物あるいは水和物を得る工程において、スズ、インジウムおよび亜鉛を含有する水酸化物あるいは水和物生成後の懸濁液の pH が 8～12 の範囲になるように調整した後、水の存在下で 110～300℃の温度範囲で加熱処理する、請求項 3 記載のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、透明導電性と紫外線遮蔽機能とを併せ持つスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とその製造方法に関する。

【0002】

【従来の技術】

従来、透明導電性塗料用の材料として、酸化スズ粒子、アンチモン含有酸化ス

ズ粒子、スズ含有酸化インジウム粒子、アルミニウム置換酸化亜鉛粒子などが知られている。中でも、酸化インジウムにスズを含有させたスズ含有酸化インジウム粒子は、その可視光に対する高い透光性と、その高い導電性から、帯電防止や電磁波遮蔽が要求されるCRT画面、LCD画面などに塗布して使用されている。さらに、この粒子を分散塗布したシートは、その透光性と導電性により、ディスプレイ用のみならずタッチパネル用など、広範囲での応用が期待されている。

【0003】

しかしながら、スズ含有酸化インジウム粒子を用いた塗膜は、現状では、蒸着やスパッタ法で作製したスズ含有酸化インジウム膜に比べて、その特性において劣り、塗布という比較的簡便で低コストの手段により作製できるメリットを十分に活かしきれておらず、限られた用途にしか適用されていない。

【0004】

さらに、スズ含有酸化インジウム粒子は、主原料であるインジウムが高価なため、原材料費が高くつくという問題がある。

【0005】

一方、紫外線遮蔽用あるいは高屈折率塗料用の材料として、酸化亜鉛粒子、酸化チタン粒子、酸化セリウム粒子、酸化鉄粒子などが知られている。中でも、酸化亜鉛粒子はUV-A領域の紫外線に対して優れた遮断性を示し、特に可視光に対する透明度が高いため紫外線遮断用の化粧材料などとして応用されると同時に、その高い屈折率（屈折率2.1）から高屈折率材料としても応用されている。

【0006】

上述したスズ含有酸化インジウム粒子や酸化亜鉛粒子などの透明性粒子を結合剤中に分散させて塗布して使用する場合、高い可視光透明性を得るためには、通常、粒子径を光の波長の $1/2$ 以下にする必要がある。したがって例えば、可視光（個人差があるが、波長範囲の下限は360～400nm、上限は760～830nm）に対して透明になるためには、粒子径が200nm以下の微粒子状のものとする必要がある。

【0007】

このような微粒子の製造方法として、従来、例えば特許文献1に記載されたよ

うな方法が知られている。これは、塩化インジウムと塩化スズとの混合水溶液に、アンモニア水または炭酸アンモニウム水溶液などのアルカリ水溶液を加えて共沈水酸化物を作り、この水酸化物を加熱処理してスズ含有酸化インジウムとした後、機械的に粉碎して、微粒子とするものである。特許文献1の例では、熱処理とさらに機械的粉碎により、平均粒子径が $0.1\ \mu\text{m}$ のスズ含有酸化インジウム粒子が得られている。

【0008】

また、特許文献2では、特許文献1と同様の方法によりインジウムとスズとの共沈水酸化物を作製した後、焼成、粉碎してスズ含有酸化インジウム粒子とする際、ナトリウムとカリウムの含有量を特定量以下にすることが、高い導電性を得る上で重要であるとの指摘がなされている。そこでは、粉碎後に、粒子径が $0.01\sim 0.03\ \mu\text{m}$ のスズ含有酸化インジウム粒子が得られている。

【0009】

一方、酸化亜鉛の微粒子については、単独では凝集力が強く、分散させることが困難であることも知られている。この点については、酸化亜鉛粒子内部に微量のシリコンあるいはアルミニウムの酸化物または水酸化物を含有させることで分散性が向上するとした特許文献3がある。そこでは、 $0.03\ \mu\text{m}$ 以下の分散性の良い酸化亜鉛粒子が得られている。

【0010】

以上のような透明導電性粒子や紫外線遮蔽・高屈折率粒子の用途としては、例えば帯電防止効果に優れた反射防止膜などが挙げられる。従来、この種の反射防止膜では個々の機能を持つ膜を重ねていく手法が使われているが、近年の薄型化が進むにつれ、単層構造でありながら複数の機能を備えた膜が期待されている。これに関連する技術としては、例えば特許文献4に記載されたものがある。そこでは、酸化インジウムや酸化スズを主成分とする導電性微粒子と、酸化チタンや酸化亜鉛を用いた高屈折率粒子とを、バインダ中に混合分散させて、高屈折率導電性材料を得ている。その際、膜の透明性と粒子の分散性を維持する上で、粒子サイズを $0.2\ \mu\text{m}$ 以下、塗布膜厚を $20\ \mu\text{m}$ 以下とすることが必要であるとされている。また、その実施例1には、スズ含有酸化インジウム粒子と酸化セリウム

粒子とを混合分散して塗料を作製し、これを塗布することで屈折率1.68、表面抵抗値 $2.5 \times 10^9 \Omega$ の塗布膜が得られたことが記載されている。

【0011】

【特許文献1】

特開昭62-7627号公報

【特許文献2】

特開平5-201731号公報

【特許文献3】

特開2002-201382号公報

【特許文献4】

特開2002-167576号公報

【0012】

【発明が解決しようとする課題】

上述したような導電性粒子と非導電性粒子との混合分散系においては、混合分散により非導電性粒子が導電性粒子と導電性粒子との間に入り、導電性粒子間の接触が減少する結果として、塗膜の電気伝導度が著しく低下しやすくなる。これは、この種の混合分散系における本質的な特徴である。帯電防止効果に限って言えば、表面抵抗率が($\sim 10^9 \Omega/\square$)の塗布膜は十分な導電性を持つ(帯電防止機能を有する)と言えるが、さらなる機能として、電磁遮蔽性、あるいはタッチパネルなどに応用できる程度の優れた導電性が期待される。ところが、このような優れた導電性を得るためにはスズ含有酸化インジウム等の導電性粒子の含有量をできる限り多くする必要がある。しかし、導電性粒子の含有量を多くすると酸化亜鉛等の非導電性粒子の含有量が減少し、例えば酸化亜鉛の特長である紫外線遮蔽性はほとんど発現しなくなる。このように、導電性と紫外線遮蔽性はトレードオフの関係にある。

【0013】

また、上記のような金属酸化物粒子を含んだ塗布膜を形成するあたっては、一般にこの種の粒子を、無機あるいは有機バインダーを溶解した溶媒中に分散させ、得られた塗料を各種の基材上に塗布するという方法が採られる。その際、塗膜

の透明性を得るために、粒子が微粒子である必要があると同時に、粒子が塗膜中で均一に分散される必要がある。しかしながら、微粒子にすると塗料中で粒子が2次凝集体を生成しやすく、均一な分散体を得ることが困難になる。このような凝集体が存在すると、塗膜の導電性が低下するのみならず、透明性も低下する。

【0014】

本発明は、上記の事情に照らし、透明導電性と紫外線遮蔽性とを併せ持つ新規な塗布膜用の微粒子として、さらには、インジウム使用量を減少させることにより低コスト化を実現できる塗布型の透明導電膜用の微粒子として、分散性に優れたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子およびその製造方法を提供することを目的とする。

【0015】

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、上記の目的を達成するため、鋭意検討した結果、平均粒子径が5 nm以上100 nm以下であり、スズおよび亜鉛が含有されている酸化インジウム粒子（スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子）とすることで、従来のスズ含有酸化インジウム粒子よりもインジウム使用量が少ないにもかかわらず、透明導電性と紫外線遮蔽性とを併せ持ち、しかも分散性にも優れる微粒子材料、すなわち塗布膜や塗布型透明導電膜に用いるのに適した微粒子材料となることを見出した。粒子の平均粒子径が5 nm未満のものは、これを用いた塗料を作製する際に分散されにくくなるのみならず、製造が困難であり、100 nmを超えた場合、とくに200 nmを超えた場合には、可視光に対して透明性を確保することが困難になる。

【0016】

上記スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ、スズ3～20 mol%および亜鉛10～200 mol%とするのが好ましい。スズ含有量が3 mol%より少ないと導電性向上の効果が現れず、また20 mol%より多いと逆に導電性が低下してしまう。亜鉛含有量が10 mol%より少ないと紫外線遮蔽性を十分に得ることができず、また200 mol%より多いと紫外線遮蔽性を損ねることはないが、導電性を著し

く低下させてしまう。

【0017】

本発明のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、酸化インジウムと酸化亜鉛とを複合化させたものにスズを置換し、インジウムの使用量を低下させることにより低コスト化を実現したものである。ただし、ここでいう複合化とは、複数の独立した物質の結晶体を壊さず、かつ何らかの形態を持って固溶体を形成することにより、一様な粒子となることを示す。すなわち、X線回折スペクトル等で解析される結晶構造は、複数種の結晶体が存在する混合物を示すものであるにもかかわらず、透過電子顕微鏡等で観測される粒子の種類はただ一種であるもののことを指す。本発明者らは、このような粒子を得るにあたり、ある特定の手段で酸化インジウムと酸化亜鉛とを複合化することにより、従来のスズ含有酸化インジウムと比較して同等以上の導電性を有し、しかも所要の紫外線遮蔽性を持たせることができることを見出した。また、従来の製造方法とは全く異なる新規な製造方法により、平均粒子径が5 nmから100 nm（5 nm以上100 nm以下）の範囲にあるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の開発に成功したものである。

【0018】

すなわち、本発明に係る製造方法は、平均粒子径が5 nmから100 nmの範囲にあるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る手段に関するもので、あらかじめスズ塩を溶解したアルカリ水溶液に亜鉛化合物を添加し、そのアルカリ溶液にインジウム塩の水溶液を添加し、得られたスズ、インジウムおよび亜鉛から成る水酸化物あるいは水和物を、水の存在下で110～300℃の温度範囲で加熱処理し、ろ過、乾燥後、さらに空气中300～800℃の温度範囲で加熱処理した後、還元雰囲気中200～500℃の温度範囲で還元処理を行うことにより、上記のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を製造するものである。

【0019】

本発明の方法で得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、透明性と導電性と紫外線遮蔽性という3つの特性を併せ持つという大きな特徴がある。このような粒子は、酸化インジウムと酸化亜鉛とを化合物にするのではなく複合粒子化し、さらにスズを置換するという本発明方法により初めて得られるもので、これに

より、優れた透明導電性と紫外線遮蔽性とを両立させた微粒子材料の提供が可能となる。

【0020】

先にも述べたように、本発明のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、インジウムの使用量が少ないため、低コストで製造することができる。すなわち、従来の透明導電性材料であるスズ含有酸化インジウム粒子と比較して、導電性を同等以上に保つことができるだけでなく、インジウムの使用量を20～80%減少させることにより、低コスト化を実現したものである。

【0021】

このように、本発明のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、酸化インジウムと酸化亜鉛との複合体にスズを置換することにより、高導電性、紫外線遮蔽性、低コスト化を実現し、従来の導電性粒子と紫外線遮蔽性粒子との混合分散系では得られなかった、塗膜の高い透明導電性と紫外線遮蔽性とを両立させることが可能になり、さらには低コストで高い導電性を実現した全く新しい粒子である。

【0022】

【発明の実施の形態】

本発明方法では、まず第一工程として、あらかじめスズ塩を溶解したアルカリ水溶液に亜鉛化合物を混合し、そのアルカリ水溶液にインジウム塩の水溶液を添加し、得られたスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物を、水の存在下で110～300℃の温度範囲で加熱処理することにより、目的とする形状、粒子径に整える。ついで、第二工程として、このスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物を空気中加熱処理し、還元処理することにより、粒子径分布が均一で、焼結、凝集が少ないスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る。

【0023】

本発明方法は、このようにスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の製造において、形状、粒子径を整えることを目的とする工程と、その材料が本来有する物性を最大限に引き出すことを目的とする工程とを分離するという発想により、平均粒子径が5 nmから100 nmの範囲にあるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の開発

に成功したものである。

【0024】

このような工程により製造した本発明のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を用いた塗膜は、従来の導電性粒子を用いた塗膜では得られなかった、高い透明性と導電性、さらには紫外線遮蔽効果を両立させた優れた性能を発揮する。

【0025】

以上のように、本発明では5 nmから100 nmの範囲にあるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の開発に初めて成功したものであり、紫外線遮蔽機能を兼ね備えた透明導電性塗膜として、最適な導電性粒子となる。

【0026】

以下、本発明に係るスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の製造方法について、さらに具体的に説明する。

【0027】

(沈殿物の作製)

塩化インジウム、硝酸インジウム、硫酸インジウムなどのインジウム塩を水に溶解させ、インジウムイオンを含有する水溶解液、すなわちインジウム塩水溶液を調整する。これらインジウム塩のうち、微粒子のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る上で、塩化物を使用することが最も好ましい。

【0028】

これとは別に、スズイオンを含有するアルカリ溶液に亜鉛化合物を混合させた溶液を調整する。その際、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム、アンモニア水溶液などのアルカリを水に溶解した後、これに塩化スズ、硝酸スズ、硫酸スズなどのスズ塩を溶解させ、さらに水酸化亜鉛、酸化亜鉛などの亜鉛化合物を混合し、アルカリ溶液とする。これらスズ塩のうち、微粒子のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る上で、塩化物を使用することが最も好ましい。

【0029】

混合する亜鉛化合物の量は、最終生成物における導電性および紫外線遮蔽性が向上するという点から、インジウムに対して10～200 mol %が好ましい。より好ましくは10～150 mol %であり、20～100 mol %が最も好ま

しい。

【0030】

前記アルカリ溶液にオキシアルカリアミンを加えても良い。オキシアルカリアミンは、アルカリ領域でのpH緩衝剤であると同時に結晶成長制御剤としても作用する。このオキシアルカリアミンとしてはモノエタノールアミン、トリエタノールアミン、イソブタノールアミン、プロパノールアミン等が挙げられるが、中でも微粒子を得る上で、結晶成長抑制剤となるモノエタノールアミンが最適である。

【0031】

次に前記インジウム塩水溶液を、前記アルカリ溶液中に滴下して、スズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を生成する。このとき、前記沈殿物を含む懸濁液のpHを8～12の範囲に調整し、この懸濁液を10～50℃の温度範囲において10～100時間熟成することが好ましい。このpH調整および熟成は、この後の水熱処理工程において、比較的低い処理温度でスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る上で効果的である。熟成時間は、10時間より短いと、熟成の効果は小さく、一方長い場合は、特に悪い影響は与えないが、熟成の効果が飽和するため、あまり意味がない。

【0032】

(水熱処理)

スズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を含む懸濁液に対し、オートクレーブ等を用いて水熱処理を行う。この水熱処理において、上記の沈殿物を含む懸濁液を水洗することにより、上記沈殿物以外の生成物や残存物を除去し、その後、NaOHなどにより再度pH調整しても良い。この時のpHの値は、8～12とすることが好ましく、9から11がより好ましい。このpHより低いと、水熱処理時に結晶成長が不十分になり、また高すぎると、粒子径分布が広くなったり、スズと亜鉛とインジウムが、複合化粒子ではなく化合物となってしまうことがある。

【0033】

水熱処理温度は、110℃から300℃の範囲とすることが好ましく、150

℃から250℃がより好ましい。この温度より低いと、十分な結晶成長ができず、またこの温度より高いと発生圧力が高くなるため、装置が高価なものとなり、メリットはない。

【0034】

水熱処理時間は、1時間から4時間の範囲が好ましい。これより水熱処理時間が短すぎると、粒子の結晶成長が不十分になり、水熱時間が長すぎても特に問題となることはないが、製造コストが高くなるだけで、意味がない。

【0035】

(加熱処理)

水熱処理後のスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物粒子は、ろ過、乾燥した後、加熱処理を行うが、ろ過する前に、水洗によりpHを6～9の付近の中性領域に調整しておくことが好ましい。これは、水洗により水溶性のNaイオン、あるいは、オキシアルカリアミンを加えた場合であればアミン含有物質が除去されるためである。このようなNaイオンやアミン含有物質が残存した状態で、ろ過、乾燥し、加熱処理を行うと、得られた粒子の導電性が低下しやすいため、前記Naイオン等を極力除去しておくことが好ましい。

【0036】

上記のスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物粒子に、さらに珪酸ナトリウムなどの珪素化合物を添加して、シリカ処理を施こしても良い。このシリカ処理は、最終目的物であるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を微粒子に保持する上で、効果的である。

【0037】

この処理により最終的にスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の表面にシリカの被膜が形成されるので、微粒子を保持するためにはシリカは効果的であるが、シリカの被膜はスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の導電性を低下させる傾向にあるため、前記珪素化合物の添加量としては、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子に対して、0.1～5重量%にすることが好ましい。

【0038】

次に、ろ過、乾燥したスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物ある

いは水和物は、加熱処理によりスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とすることができ、加熱処理時の雰囲気は特に限定されないが、空気中加熱が、最も製造コストがかからないため好ましい。加熱処理温度は、300℃から1000℃の範囲が好ましい。この温度より低いと、スズが置換されにくく、酸化スズ、酸化インジウムと酸化亜鉛の混合物のような構造になったり、あるいは水酸化物の状態のまま酸化物へ変化しない場合があり、十分な電気伝導性が得られにくい。一方、加熱処理温度が高すぎると、粒子同士が焼結しやすくなり、塗料にする時に、十分な分散性を得にくくなり、その結果、塗膜の透明性が低下しやすくなる。

【0039】

この加熱処理後のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を、還元雰囲気中200℃から500℃の温度範囲で還元処理を行うことにより、導電性を持つ茶白色～灰白色のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が得られる。このように加熱処理によりスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が得られるが、さらに加熱処理後に、水洗などにより未反応物や残存物を除去すると、より電気伝導性の良好なスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が得られるため、最終工程で水洗することが好ましい。

【0040】

このようにして得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、粒子径が5 nmから100 nmの範囲であり、透明導電膜用として特に好ましい範囲である粒子径を有する。

【0041】

【実施例】

以下、本発明の実施例について説明する。

〈実施例1〉

15.4 gの水酸化ナトリウムを800 mlの水に溶解させてアルカリ溶液とし、このアルカリ溶液に3 gの塩化スズ(IV)五水和物を溶解させてアルカリ水溶液を調整した。このアルカリ水溶液に、13 gの水酸化亜鉛粉末を混合した。これとは別に、35 gの塩化インジウム(III)四水和物を400 mlの水に溶解して、塩化インジウムの水溶液を作製した。前者のスズイオンと水酸化亜鉛とを含むアルカリ水溶液に、後者の塩化インジウム溶液を滴下して、スズ、インジウム

および亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を作製した。このときの pH は 8.8 であった。さらに、このスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を室温で懸濁液の状態で約 20 時間熟成させた。

【0042】

次に、この沈殿物の懸濁液に水酸化ナトリウムの水溶液を添加して、pH を 10.0 に再調整し、オートクレーブに仕込み、180℃で4時間、水熱処理を施した。

【0043】

得られた水熱処理生成物を pH 7.8 になるまでろ過洗浄し、90℃で空气中乾燥した後、乳鉢で軽く解砕し、空气中 600℃で2時間、加熱処理した後、250℃の温度下、水素雰囲気中で還元処理を行ってスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とした。加熱処理後、未反応物や残存物を除去するために、さらに超音波分散機を使って水洗し、ろ過乾燥した。

【0044】

得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子について、透過電子顕微鏡で形状観察を行ったところ、粒子径が 20～30 nm の粒子であることがわかった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ 10 mol %、100 mol % である。

【0045】

このスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の X 線回折スペクトルを図 1 に示し、30 万倍で撮影した透過電子顕微鏡写真を図 2 に示す。透過電子顕微鏡写真からは粒子形状がほぼ均一であると認められるのに対し、X 線回折スペクトルは酸化インジウムと酸化亜鉛との 2 相から構成されていることを示しており、スズに関するピークが現れていないことから、スズ亜鉛含有酸化インジウムが複合酸化物であり、結晶構造を壊すことなく部分的にスズで置換されていることがわかる。

【0046】

〈実施例 2〉

実施例 1 のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、水熱処理生

成物であるスズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物に対して、珪酸ナトリウム換算で1重量%の珪酸ナトリウム溶液を添加し、攪拌しながら塩酸を加えてpHが7.4になるまで調整した以外は、実施例1と同様にし、スズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物を含有する沈殿を生成させ、水洗、ろ過、乾燥後、加熱処理、還元処理して、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0047】

このスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子について、X線回折スペクトルを測定したところ実施例1と同様のスペクトルが得られ、スズ亜鉛含有酸化インジウムは複合酸化物となっていることがわかった。さらに、透過電子顕微鏡観察を行ったところ実施例1と同様、粒子径が20～30nmの粒子であった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ10mol%、100mol%である。

【0048】

〈実施例3〉

実施例1のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、20.0gの水酸化ナトリウムを800mlの水に溶解させてアルカリ溶液とし、このアルカリ溶液に3.9gの塩化スズ(IV)五水和物を溶解させた後、さらに9.2gの水酸化亜鉛粉末を混合してアルカリ水溶液を調整した。これとは別に45.6gの塩化インジウム(III)四水和物を400mlの水に溶解させて塩化インジウムの水溶液を作製した。これらの点以外は実施例1と同様にし、塩化スズおよび水酸化亜鉛を含むアルカリ水溶液に塩化インジウム溶液を滴下して、スズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を作製した後、熟成、水熱処理を行い、ろ過洗浄、乾燥、加熱処理、還元処理して、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0049】

得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子について、X線回折スペクトルを測定したところ、実施例1と同様のスペクトルが得られ、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が複合酸化物となっていることがわかった。さらに、透過電子顕微鏡観

察を行ったところ、粒子径が20～30 nmの粒子であった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ10 mol %、54 mol %である。

【0050】

〈実施例4〉

実施例1のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、24.7 gの水酸化ナトリウムを800 mlの水に溶解させてアルカリ溶液とし、これに4.8 gの塩化スズ(IV)五水和物を溶解した後、さらに5.3 gの水酸化亜鉛粉末を混合してアルカリ水溶液を調整した。これとは別に56.1 gの塩化インジウム(II)四水和物を400 mlの水に溶解させて塩化インジウムの水溶液を作製した。これらの点以外は実施例1と同様にして、塩化スズ、水酸化亜鉛を含むアルカリ水溶液に塩化インジウム溶液を滴下し、スズ、インジウムおよび亜鉛を含んでなる水酸化物あるいは水和物の沈殿物を作製した後、熟成、水熱処理を行い、ろ過洗浄、乾燥、加熱処理、還元処理して、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0051】

得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子について、X線回折スペクトルを測定したところ、実施例1と同様のスペクトルが得られ、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が複合酸化物となっており、また透過電子顕微鏡観察を行ったところ、粒子径が20～30 nmの粒子であった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ10 mol %、25 mol %である。

【0052】

〈比較例1〉

実施例1のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、あらかじめ塩化スズを溶解したアルカリ水溶液に、塩化インジウム溶液を滴下し、スズとインジウムとを含んでなる水和物あるいは水酸化物を熟成後、水熱処理を行い実施例1と同様にして、ろ過洗浄、乾燥した後、加熱処理、還元処理して、スズ含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0053】

このスズ含有酸化インジウム粒子は、X線回折の結果から、スズ含有酸化インジウムとなっていることが認められ、透過電子顕微鏡観察を行ったところ、粒子径が50～70 nmの四角板状の粒子であった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズの含有量は、インジウムに対して、10 mol %である。

【0054】

〈比較例2〉

53 gの水酸化ナトリウムを640 mlの水に溶解してアルカリ水溶液を調整した。これとは別に、90 gの塩化亜鉛を320 mlの水に溶解して、塩化亜鉛の水溶液を作製した。前者のアルカリ水溶液に、後者の塩化亜鉛水溶液を滴下して、亜鉛の水酸化物あるいは水和物の沈殿物を作製した。このときのpHは12.3であった。さらに、この亜鉛の水酸化物あるいは水和物の沈殿物を室温で懸濁液の状態で約20時間熟成させた後、水酸化ナトリウムの水溶液を添加して、pHを12.5に再調整し、オートクレーブに仕込み、180℃で4時間、水熱処理を施した。得られた水熱処理生成物をpH7.8になるまでろ過洗浄し、90℃で空气中乾燥した後、乳鉢で軽く解砕し、空气中600℃で2時間の加熱処理を行って酸化亜鉛粒子とした。加熱処理後、未反応物や残存物を除去するために、さらに超音波分散機を使って水洗し、ろ過乾燥した。

【0055】

次に、上記のようにして得られた酸化亜鉛粒子と、比較例1で得られたスズ含有酸化インジウム粒子とを、モル比で1対1となるように混合して、混合粒子を調整した。得られた粒子について、透過電子顕微鏡観察等により粒子径を測定したところ、20～80 nmであった。

【0056】

〈比較例3〉

実施例1のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、アルカリ溶液に塩化スズを溶解せずに、塩化インジウム溶液を滴下し、インジウムと亜鉛とを含む水和物あるいは水酸化物を熟成後、水熱処理を行い、実施例1と同様にし

て、ろ過洗浄、乾燥した後、加熱処理、還元処理して亜鉛含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0057】

この亜鉛含有酸化インジウム粒子は、X線回折の結果から、酸化インジウムと酸化亜鉛の2相となっていることが認められた。また、透過電子顕微鏡観察を行ったところ、粒子径が20～30nmの様な粒子であったことから、混合物ではなく、酸化インジウムと酸化亜鉛が複合化されていることがわかった。得られた亜鉛含有酸化インジウム粒子における亜鉛の含有量は、インジウムに対して100mol%である。

【0058】

〈比較例4〉

実施例1のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の合成方法において、熟成時間を48時間とし、水熱処理温度を250℃とした以外は、実施例1と同様にしてスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を作製した。

【0059】

このスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、X線回折の結果から、スズ含有酸化インジウムと酸化亜鉛の2相となっていることが認められた。また、透過電子顕微鏡観察を行ったところ、粒子径が約200nmの様な粒子であった。得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子におけるスズおよび亜鉛の含有量は、インジウムに対して、それぞれ10mol%、100mol%である。

【0060】

《導電性についての評価》

各実施例および比較例で作製した粒子（実施例1～4ではスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子、比較例1ではスズ含有酸化インジウム粒子、比較例2では酸化亜鉛粒子とスズ含有酸化インジウム粒子とからなる混合粒子、比較例3では亜鉛含有酸化インジウム粒子、比較例4では粒径が著しく大きいスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子）について、導電性を評価するために、それらの体積抵抗率を測定した。体積抵抗率の測定は、三菱化学株式会社製のロレスタPAシステム（MCP-PD41）を用いて、四端子法により行った。測定条件は、粉体密度2.7g/

cm³、容器内径 2 cm、端子間距離 3 mmである。

【0061】

《紫外線遮蔽性についての評価》

各実施例および比較例で作製した粒子による紫外線遮蔽効果を調べるために、以下のような塗膜を形成して、それらの光透過率スペクトルを測定した。

【0062】

まず、各実施例および比較例で得られた粒子を、それぞれ、バインダ（ポリメチルメタアクリレート）に対する含有率が 80 重量%、固形分濃度が 40 重量%となるようにボールミル（フリッチュ製、直径 1 mm のジルコニアビーズ使用）で分散させ、塗料を作製した。次いで、これらの塗料を、ポリエチレンテレフタレート製フィルム（いわゆる PET フィルム）上に一定の厚みで塗布したのち、90℃で 10 分間乾燥させ、乾燥後の厚さが 3 μm の塗膜を形成した。このようにして得られた塗膜について、光透過率スペクトルをそれぞれ測定した。光透過率スペクトルの測定は、日本分光製の分光光度計を用いて空気中で行った。このうち、実施例 1 で得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子について、上記の方法で測定した光透過率スペクトルを図 3 に示す。

【0063】

《評価結果》

表 1 に、以上の測定結果を示す。表 1 に示した紫外線透過率は、波長 350 nm の光についてのものである。なお、表 1 には、各粒子の亜鉛含有量および粒子径を併記した。粒子径は、BET 比表面積および透過電子顕微鏡写真から目視により求めたものである。

【0064】

【表 1】

	スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子			
	亜鉛含有量 (mol%)	粒子径 (nm)	体積抵抗率 (Ωcm)	紫外線透過率 (%)
実施例 1	50	20~30	8.75×10^{-1}	2.7
実施例 2	50	20~30	9.17×10^{-1}	3.5
実施例 3	35	20~30	7.13×10^{-1}	7.1
実施例 4	20	20~30	6.24×10^{-1}	15
比較例 1	0	50~70	5.52×10^{-1}	86
比較例 2	50	20~80	16.4	3.1
比較例 3	50	20~30	測定不能 (絶縁体)	6.2
比較例 4	50	約 200	1.14×10^{-1}	4.9 ¹⁾

1) 紫外線遮蔽性に優れる値となっているが、現実には波長 450 nm における光透過率が 42% と可視光透過率が著しく低く、透明性が劣っている。

【0065】

表 1 では、体積抵抗率の値が小さいほど、導電性が高いことを示しており、導電性塗膜として優れていることを示している。また、紫外線透過率の値が小さいほど、紫外線遮蔽性に優れていることを示している。したがって、体積抵抗率、紫外線透過率のいずれにおいても値の小さいものが特性的に優れていることを意味する。

【0066】

表 1 から明らかなように、各実施例で得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子では、比較例 1 で得られた亜鉛を含有しないスズ含有酸化インジウム粒子に比べて、紫外線透過率のはるかに小さく、紫外線遮蔽性に優れた結果となっている。体積抵抗率については、各実施例で得られた粒子は、比較例 1 で得られた粒子と同程度であり、いずれも $10^{-1} \Omega\text{cm}$ のオーダーである。これは、塗膜等に使用した場合に導電性を確保するのに十分な値であると言える。

【0067】

また、各実施例で得られた粒子と、比較例 2、3 で得られた粒子とを比較すると、紫外線透過率については、いずれも 10% 以下であり、紫外線遮蔽性に優れていると言える。しかし、体積抵抗率については、各実施例粒子のそれが $10^{-1} \Omega \text{cm}$ のオーダーであるのに対して、比較例 2 の混合粒子のそれは $16.4 \Omega \text{cm}$ であり、比較例 3 の粒子のそれは測定不能な程の絶縁体である。すなわち、比較例 2 および 3 に係る粒子の体積抵抗率は各実施例粒子のそれに比べて著しく高い。

【0068】

このことから、各実施例で得られた粒子は、比較例 2、3 で得られた粒子に比べて、飛躍的に高い導電性を示すことがわかる。これは、比較例 2 の混合粒子においては、酸化インジウムと酸化亜鉛とが複合化せず独立に存在しているために、絶縁体である酸化亜鉛が、混合粒子からなる粉末中の電気伝導を妨げ、各実施例に係るスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の場合と比べて導電性が低下したからであると考えられる。一方、各実施例においては、酸化インジウムと酸化亜鉛とで複合体が形成され、そこへスズが置換されることにより、異種粒子が電気伝導を妨げることがなく、その結果として、従来の導電性材料であるスズ含有酸化インジウム粒子の場合と同等以上の導電性を確保することが可能になったものと思われる。また、比較例 3 においてはスズが置換されていないことにより、酸化インジウムに対してキャリアの注入が行われず、その結果、絶縁物質である酸化インジウムと、同じく絶縁物質である酸化亜鉛とが複合化し、導電性が全く現れなかったものと思われる。

【0069】

次に、比較例 4 で得られたスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子では、導電性、紫外線遮蔽性ともに、各実施例と同等の結果が得られているが、平均粒子径が約 200 nm と大きいため、可視光に対する透明性が非常に低い。各実施例では、可視光に対して透明（一般的に全光透過率 80% 以上）であるのに対し、比較例 4 で得られた粒子については 50% 以下の全光透過率となっている。

【0070】

【発明の効果】

以上のように、本発明によれば、従来のスズ含有酸化インジウム粒子に比べて

インジウムの使用量が少なく、しかも従来のスズ含有酸化インジウム粒子とほぼ同等の導電性と可視光に対する透明性を維持しながら、酸化亜鉛の特性である優れた紫外線遮蔽効果をも発揮できるスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が得られる。これにより、透明導電性と紫外線遮蔽性とを両立させた低コストの導電性微粒子を提供できる。また、この粒子を塗料の顔料として用いることで、優れた透明性と導電性と紫外線遮蔽性とを併せ持った塗膜を低コストで作製することができる。換言すれば、本発明のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、紫外線遮蔽性を併せ持った透明導電性塗膜用の導電性粒子として最適であり、その産業上の利用価値は極めて大きい。

【0071】

本発明の製造方法によれば、スズおよび亜鉛を含有した平均粒子径が5 nm以上100 nm以下の上記のようなスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子が得られるが、この粒子は、酸化インジウムと酸化亜鉛との複合体をスズで置換した構造をもつ。このようなスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子は、従来の製造方法では実現できなかったもので、本発明により初めて得られる全く新規な機能性粒子と言えるものである。

【図面の簡単な説明】

【図1】

実施例1で得られた、亜鉛50 mol%置換したスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子のX線回折スペクトルを示した図である。

【図2】

実施例1で得られた、亜鉛50 mol%置換したスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の透過電子顕微鏡写真（倍率：30万倍）を示した図である。

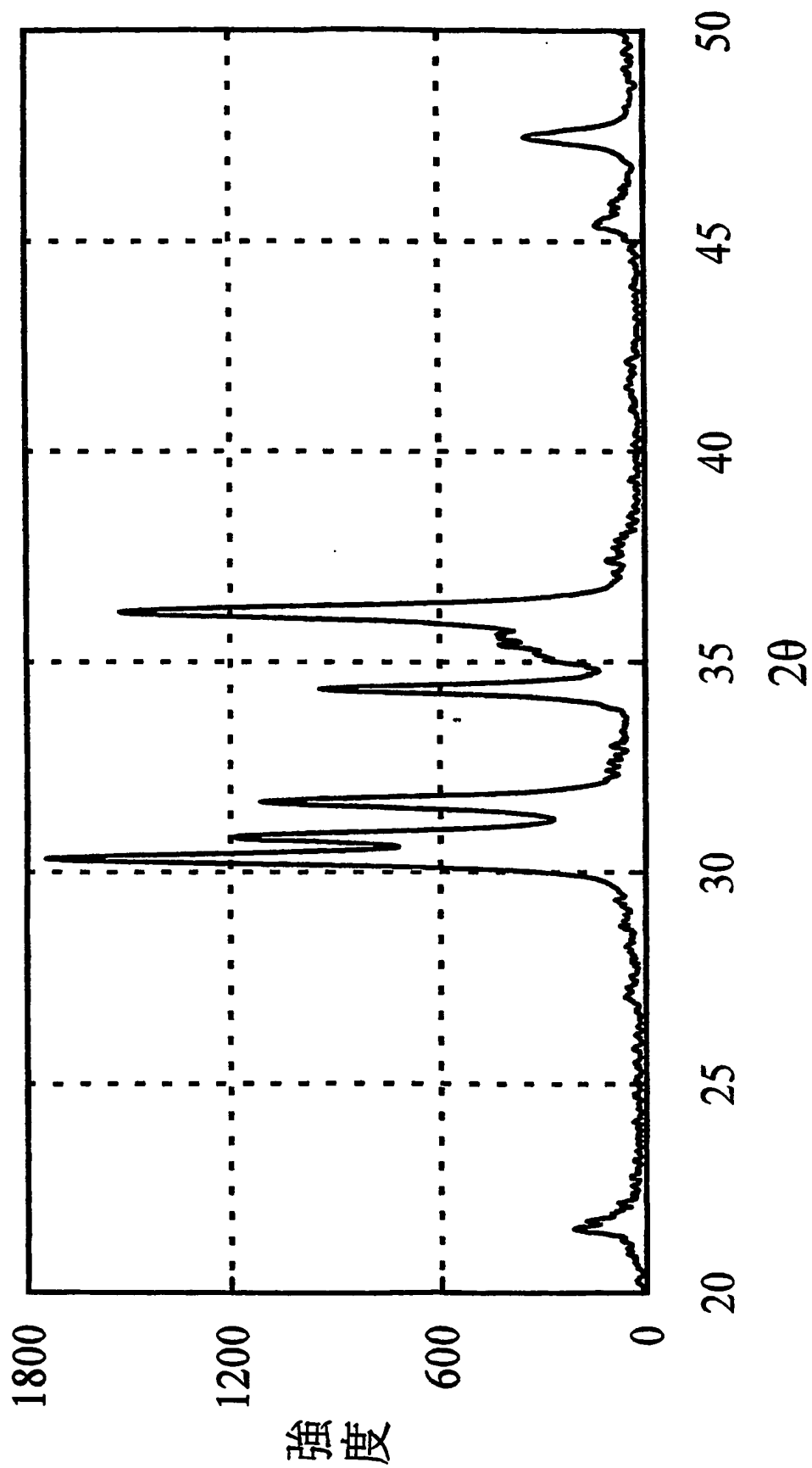
【図3】

実施例1で得られた、亜鉛50 mol%置換したスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子の光透過率スペクトル（200～800 nm）を示した図である。

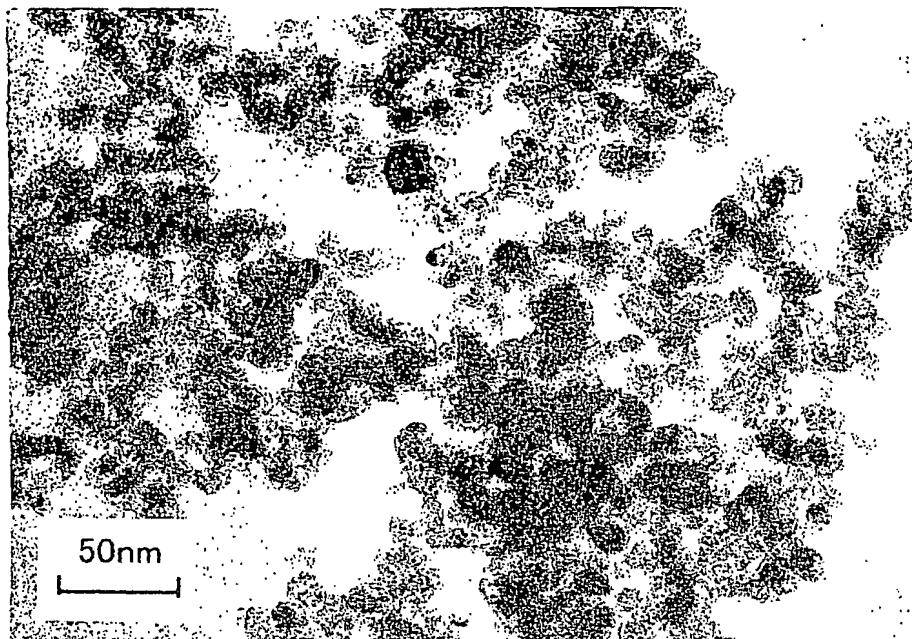
【書類名】

図面

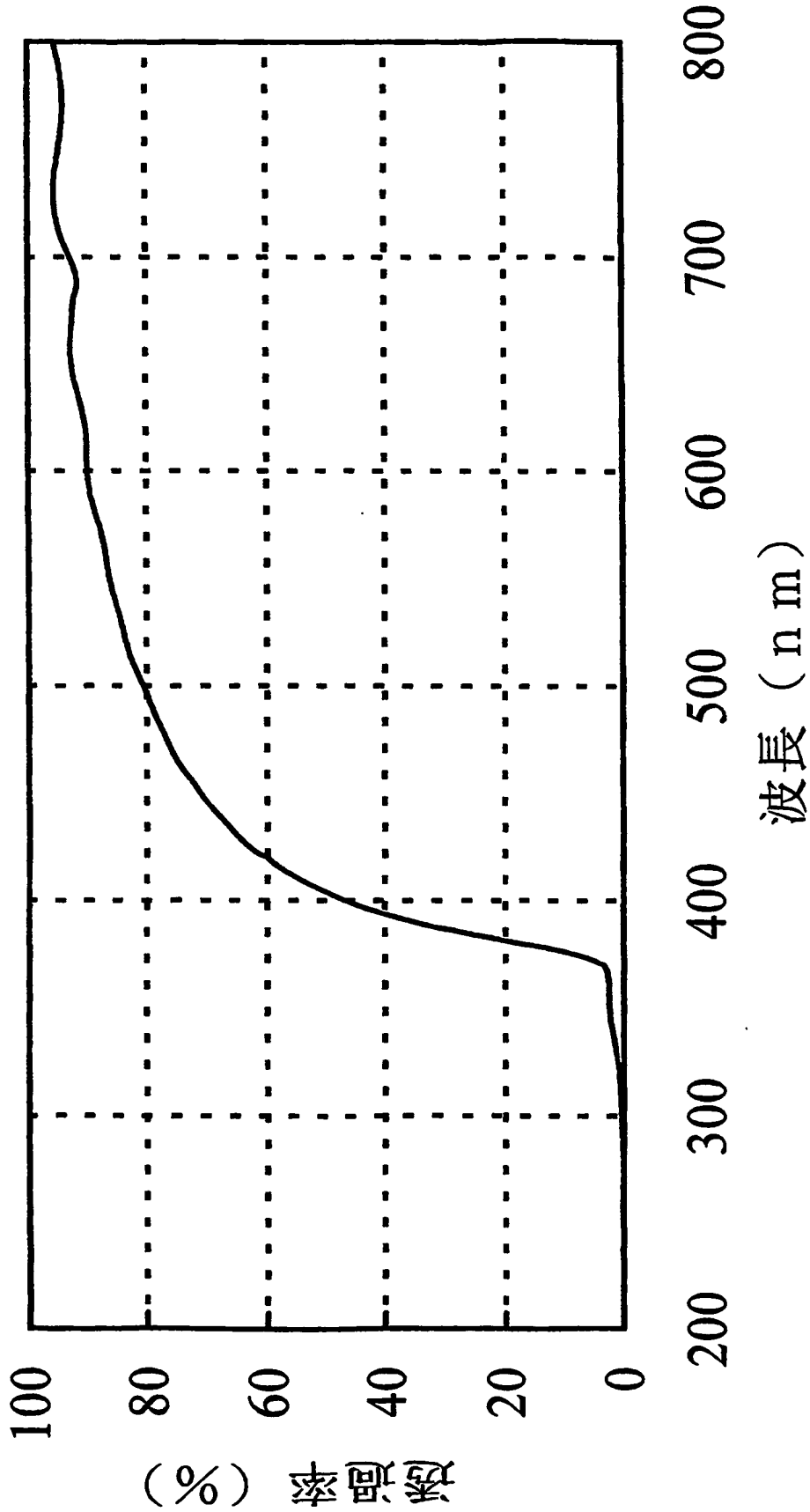
【図 1】



【図 2】



【図 3】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 紫外線遮蔽性を併せ持つ透明導電性塗膜に最適の、スズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とその製造方法を提供する。

【解決手段】 あらかじめスズ塩を溶解したアルカリ水溶液に亜鉛化合物を混合し、インジウム塩の水溶液を添加し、得られたスズ、インジウムおよび亜鉛を含有する水酸化物あるいは水和物を水の存在下で110～300℃の温度範囲で加熱処理する。次いで、ろ過、乾燥後、空气中300～800℃の温度範囲で加熱処理し、さらに還元雰囲気中200～500℃の温度範囲で還元処理を行ってスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子とする。これにより、平均粒子径が5 nm以上100 nm以下のスズ亜鉛含有酸化インジウム粒子を得る。

【選択図】 図2

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2003-098612
受付番号	50300545536
書類名	特許願
担当官	神田 美恵 7397
作成日	平成15年 4月23日

<認定情報・付加情報>

【提出日】	平成15年 4月 1日
-------	-------------

次頁無

特願 2 0 0 3 - 0 9 8 6 1 2

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 5 8 1 0]

1. 変更年月日

2 0 0 2 年 6 月 1 0 日

[変更理由]

住所変更

住 所

大阪府茨木市丑寅 1 丁目 1 番 8 8 号

氏 名

日立マクセル株式会社

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☒ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.